GLASS SUBSTRATE FOR MAGNETIC DISK, METHOD FOR PRODUCING THE SAME AND MAGNETIC DISK

Publication number: JP2002123929
Publication date: 2002-04-26

Inventor:

NAKAJIMA NORIHIKO; KURATA NOBORU;

MINASAWA HIROSHI; ONODA MINORU; ITO KENTA

Applicant:

FUJI ELECTRIC CO LTD; MATSUSHITA ELECTRIC

IND CO LTD

Classification:

- international:

C03C23/00; G11B5/73; G11B5/84; C03C23/00;

G11B5/62; G11B5/84; (IPC1-7): G11B5/73; C03C23/00;

G11B5/84

- European:

C03C23/00H

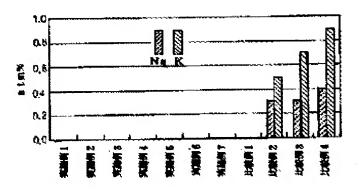
Application number: JP20010236995 20010803

Priority number(s): JP20010236995 20010803; JP20000244084 20000811

Report a data error here

Abstract of JP2002123929

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a glass substrate for a magnetic disk with a surface freed of alkali ions and a method for producing the glass substrate and to provide a high quality magnetic disk using the glass substrate, excellent in magnetic characteristics and free of the deterioration of its disk characteristics due to alkali migration. SOLUTION: The glass substrate is produced by a production method including a step for immersing a glass substrate in an aqueous acid solution having 2-30 N concentration at 30-90 deg.C or in an aqueous hydrosilicofluoric acid solution having 0.5-10 mM concentration at 10-90 deg.C. The magnetic disk is manufactured using the resultant glass substrate containing no alkali ions in the surface.



Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-123929 (P2002-123929A)

(43)公開日 平成14年4月26日(2002.4.26)

(51) Int.Cl.7	識別	別記号 F:	[テ	-7]~*(参考)
G11B	5/73	G 1	1 B	5/73		4G059
C03C	23/00	C 0	3 C	23/00	Α	5 D O O 6
G11B	5/84	G 1	1 B	5/84	Α	5 D 1 1 2

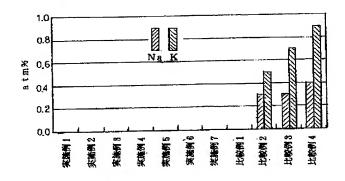
		審査請求	未請求 請求項の数4 OL (全 5 頁)
(21)出願番号	特願2001-236995(P2001-236995)	(71)出顧人	000005234
(22)出願日	平成13年8月3日(2001.8.3)		富士電機株式会社 神奈川県川崎市川崎区田辺新田1番1号
	######################################	(71)出願人	000005821 松下電器産業株式会社
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願2000-244084 (P2000-244084) 平成12年8月11日 (2000.8.11)		大阪府門真市大字門真1006番地
(33)優先権主張国	日本 (JP)	(72)発明者	中島典彦
			神奈川県川崎市川崎区田辺新田1番1号 富士電機株式会社内
		(74)代理人	
			弁理士 谷 義一 (外2名)
			最終百に続く

磁気ディスク用ガラス基板とその製造方法および磁気ディスク (54)【発明の名称】

(57)【要約】

【課題】 表面からアルカリイオンの除去された磁気デ ィスク用ガラス基板およびその製造方法を提供し、この ガラス基板を用いて、磁気特性に優れ、かつ、アルカリ マイグレーションに起因する磁気ディスク特性の劣化の ない高品質の磁気ディスクを提供する。

【解決手段】 濃度2規定以上30規定以下で、かつ、 液温30℃以上90℃以下の酸水溶液、または、濃度 0.5mM以上10mM以下で、かつ、液温10℃以上 90℃以下の珪フッ酸水溶液に浸漬する工程を含む製造 方法でガラス基板を製造し、そのようにして得られた表 面にアルカリイオンのないガラス基板を用いて磁気ディ スクを作製する。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 濃度2規定以上30規定以下で、かつ、 液温30℃以上90℃以下の酸水溶液に浸渍する工程を 含むことを特徴とする磁気ディスク用ガラス基板の製造 方法。

【請求項2】 濃度0.5 mM以上10 mM以下で、かつ、液温10℃以上90℃以下の珪フッ酸水溶液に浸漬する工程を含むことを特徴とする磁気ディスク用ガラス基板の製造方法。

【請求項3】 請求項1または2記載の製造方法で作製 10 されたことを特徴とする磁気ディスク用ガラス基板。

【請求項4】 請求項3記載のガラス基板上に磁性層を備えることを特徴とする磁気ディスク。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】この発明は、固定磁気ディスク記憶装置に使用される磁気ディスクおよびそれに用いられる磁気ディスク用ガラス基板とその製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】固定磁気ディスク記憶装置は、高記録密度化が急激に進んでいる。固定磁気ディスク記憶装置は高速回転する磁気記憶媒体(磁気ディスク)表面上をヘッドを僅かに浮上させて走査させることによりランダムアクセスを実現しているが、高記録密度と高速アクセスを両立させるためには、磁気ディスク回転数を上げることと磁気ディスクとヘッドとの間隔(ヘッド浮上量)を小さくすることが要求される。磁気ディスクの基板材料は従来A1板表面にNi-Pめつきを施した基板が主流であったが、最近では高剛性で高速回転させても変形しにくく、しかも表面平滑性の高いガラス基板が用いられるようになってきた。

【0003】磁気ディスクは、通常、基板上にスパッタ法で下地層、磁性層、保護層を順次成膜し、その上にディップコート法で液体潤滑剤を塗布して潤滑層を形成することにより製造される。スパッタ法で各層を成膜するとき、基板を加熱しておくことにより磁気特性を向上させることが行われているが、Ni-Pめっきを施したA1基板の場合は、加熱によりNi-Pめっき層が結晶化して強磁性を帯びるようになるという問題があり、加熱は300℃が限度である。一方、ガラス基板は加熱によって磁性を帯びることがないため、基板を500℃近い高温にしてスパッタリングすることも可能である。従って、ガラス基板を用いる磁気ディスクはNi-Pめっきを施したA1基板を用いる磁気ディスクよりも磁気特性に優れた磁気ディスクを得ることができるという利点がある。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、ガラス 材料には溶融点を下げてガラス化や成形性を良くするた 50

めに、アルカリ金属が数%~数十%添加されており、基板温度を高温にしてスパッタを行うとスパッタ成膜された膜中にアルカリ金属が拡散して磁気特性を劣化させることがある。

【0005】また、磁気ディスクとして製品化された後でも、端面などの基板が露出している部分からアルカリが徐々に記録面にマイグレーションして大気中の二酸化炭素やハロゲンと結合して炭酸塩や塩化物として析出することがある。この現象は高温高湿雰囲気下で顕著であり、直接エラーとなったり、ヘッドに移着してヘッドの浮上を妨げたり腐食させたりして装置の信頼性を低下させる原因となる。

【0006】この発明は、上述の点に鑑みてなされたものであって、表面からアルカリイオンの除去されたガラス基板およびその製造方法を提供し、磁気特性に優れ、かつ、アルカリマイグレーションに起因する磁気ディスク特性の劣化のない高品質の磁気ディスクを提供することを目的とする。

[0007]

20

【課題を解決するための手段】上記の課題は、この発明によれば、磁気ディスク用ガラス基板の製造方法において、濃度2規定以上30規定以下で、かつ、液温30℃以上90℃以下の酸水溶液にガラス基板を浸漬処理する工程を含む製造方法とすることによって解決される。

【0008】このような酸水溶液浸漬処理により、ガラス基板表面は単に洗浄されるだけでなく、ガラス基板表面に存在するアルカリイオンを除去することができる。酸水溶液としては無機酸、有機酸などいずれの水溶でもよく、またこれらの混酸の水溶液でもよい。具体例としては、硫酸、塩酸、リン酸、蟻酸、酢酸あるいはこれらの混酸の水溶液が好適に用いられる。酸水溶液の濃度が2規定未満では、単なる洗浄効果だけで充分なアルカリイオン除去効果が得られず、30規定を超えてくるとガラス基板表面がエッチングされてガラス構成材料が溶けだすなどの問題が生じてくるので好ましくない。また、液温30℃未満では充分なアルカリイオン除去効果が得られず、90℃を超えてくると高温であるから取扱いが難しく、液の蒸散などの問題も生じる。

【0009】また、フッ酸系の水溶液はガラス材料を溶解する性質を有し、低濃度でもガラス基板を溶解するが、極めて低濃度とするとガラス基板を溶かさず基板表面を荒らすことなく基板表面のアルカリイオンを除去できるという本発明の効果が得られることが判った。珪フッ酸水溶液の場合、濃度0.5mM(ミリモル)以上10mM以下で、かつ、液温10℃以上90℃以下において、本発明の効果を得ることができる。

【0010】上述のような酸水溶液浸漬処理の工程を含む製造方法で作製されたガラス基板を用いて磁気ディスクを作製することにより、磁気ディスク特性に優れ、信頼性の高い磁気ディスクを得ることができる。

[0011]

【発明の実施の形態】この発明に用いるガラス基板は、 その種類は特に制限されることはなく、化学強化ガラ ス,結晶化ガラスなどいずれも用いることができる。こ のガラス基板の表面を研磨液を用いて精密研磨して、表 面粗さを中心線平均粗さR.で0.5nm程度以下と し、純水、中性洗剤などで洗浄する。

【0012】次に、濃度2規定以上30規定以下、か つ、液温30℃以上90℃以下の酸水溶液、あるいは、 濃度 O. 5 m M 以上 1 0 m M 以下, かつ, 液温 1 0 ℃以 10 上90℃以下の珪フッ酸水溶液にガラス基板を浸漬す る。浸漬処理時間は酸水溶液の種類、濃度、液温に依存 し、最適浸漬処理時間を選定する必要があるが、数分~ 60分程度になるよう、酸水溶液の種類に応じて濃度, 液温を選択することが望ましい。その後、純水、アルカ リ洗浄液を用い、超音波を併用するなどして精密洗浄を 行い、乾燥してディスク用基板とする。

[0013]

実施例1~7,比較例1~4 アルミノシリケート系化学強化ガラス基板を用い、酸化

*【実施例】以下、具体的な実施例について説明する。

セリウムおよびコロイダルシリカを用いて基板表面粗さ を中心線平均粗さR.で0.3nm~0.5nmに研磨 した。この研磨した基板表面を中性洗剤とPVAスポン ジを用いて擦り洗いした。このガラス基板を、下記表1 に示す酸種、濃度(規定(N)またはミリモル(m M)) および液温の酸水溶液にそれぞれ表1に示す時間 浸漬した後、純水にて濯ぎ洗いした。続いて、アルカリ 洗浄液(花王(株)製;商品名KS3030の2%水溶 液,液温40℃)に浸漬し、超音波(40MHz)をか けながら5分間洗浄を行った後、18ΜΩ以上の超純水 を用いて充分に濯ぎ洗いし、最後にIPA蒸気乾燥を行 って、実施例1~7および比較例1~4の各ガラス基板 を作製した。

[0014]

【表1】

		-11	130.1		
	酸水溶液浸漬処理条件				
	酸種類	液濃度	液温(℃)	浸漬時間(分)	
実施例1	硫酸	9 N	80_	10	
実施例 2	硫酸	4 N	50	3 0	
実施例3	塩酸	6 N	8 0	10	
実施例4	塩酸	3 N	5 0	3 0	
実施例5	リン酸	15N	8 0	1 0	
実施例6	リン酸	5 N	5 0	3 0	
実施例7	珪フッ酸	2 mM	4 0	10	
比較例1	フッ酸	2 mM	20	10	
比較例2	硫酸	1 N	2 0	3 0	
比較例3	クエン酸	1 N	8 0	3 0	
比較例4	純水	_	8 0	6 0	

【0015】このようにして表面清浄化したガラス基板 について、表面アルカリイオン濃度をX線光電子分光法 (XPS) で評価した。その評価結果を図1に示す。図 1に見られるように、実施例1~7と比較例1の各基板 の表面からはアルカリ金属のNa, Kは検出されなかっ 40 たが、比較例2,3,4の各基板表面からは検出され た。

【0016】次に、これらの各基板の表面粗さR。を原 子間力顕微鏡(AFM)で評価した。その評価結果を図 2に示す。図2に見られるように、実施例1~7および 比較例2~4の各ガラス基板は表面粗さがR。で0.3 nm~0.5nmで酸水溶液浸漬処理で変化しなかった が、比較例1のガラス基板は表面粗さがR.で0.9 n mと大きくなった。希フッ酸浸漬処理によりガラス基板 表面が溶解して表面形状が変化したと考えられる。

【0017】次に、このようにして表面清浄化したガラ ス基板表面にスパッタ法でNi-Al下地層,Cr下地 層、Co-Cr-Pt系磁性層、C保護層を順次形成し た後、ディップコート法でフッ素系液体潤滑剤を塗布し て実施例1~7および比較例1~4の各磁気ディスクを 作製した。このようにして得られた各磁気ディスクを、 温度80℃, 相対湿度80%の雰囲気中に1000時間 放置した後、S/N比とディスク1枚当たりのエラー数 を調べた。S/N比調査結果を図3に、エラー数調査結 果を図4に示す。

【0018】図3に見られるように、実施例1~7の各 磁気ディスクは比較例2~4の各磁気ディスクに比して S/N比が1dB~2dB向上している。これは、実施 例1~7の各磁気ディスクに用いたガラス基板では表面 50 アルカリイオン濃度が殆ど認められないほど非常に低い

6

ことによると考えられる。比較例1の磁気ディスクは、 用いたガラス基板表面が粗れてしまっていることに起因 してヘッドを安定浮上させることができず、測定不能で あった。

【0019】また、図4に見られるように、実施例1~7の各磁気ディスクは比較例2~4の各磁気ディスクに比してエラー数が大幅に少ない。これは、エラー要因となるアルカリ金属の炭酸塩や塩化物の析出が低下したた*

*めと考えられる。比較例1の磁気ディスクについては前述のS/N比の場合と同様の理由で測定できなかった。 以上を総合的にまとめた結果を表2に示す。表2において、S/N比,エラー数,総合評価の各欄において◎印は良好であることを、×印は不良であることを示す。

【0020】 【表2】

炭酸塩や塩化物の析出が低下したた*						
	使用ガラ	テス基板	磁気ディ (温度80℃、 雰囲気中100	総合		
	表面アルカリ イオンの有無	酸水溶液浸漬 前後表面粗さ	S/NE	エラ ー個 教	価	
実施例1	無	変化なし	(©	©	
実施例 2	無	変化なし	0	0	0	
実施例3	無	変化なし	0	0	0	
実施例4	無	変化なし	0	0	©	
実施例5	無	変化なし	0	0	©	
実施例 6	無	変化なし	©	0	0	
実施例7	無	変化なし	0	0	0	
比較例1	無	粗面化	測定不能	測定不能	×	
比較例2	有	変化なし	×	×	×	
比較例3	有	変化なし	×	×	×	
比較例4	有	変化なし	×	×	×	

【0021】表2に見られるように、実施例の各基板は表面のアルカリイオンが除去されており、これらの基板を用いた磁気ディスクは高温高湿環境下においてもアルカリマイグレーションが発生せず、磁気ディスク特性は悪化せず総合的に良好である。比較例1の基板も表面のアルカリイオンは除去できたが、同時に表面がエッチングされて荒れてしまい、この基板を用いた比較例1の磁気ディスクにおいてはヘッドが安定浮上せず、不良となった。比較例2~4の基板は表面からアルカリイオンが除去しきれず、これらの基板を用いた磁気ディスクは高温高湿環境下においてアルカリマイグレーションが発生し、磁気ディスク特性が悪化して総合的に不良となった。この発明の効果は明らかである。

[0022]

【発明の効果】この発明によれば、ガラス基板表面から アルカリイオンを除去でき、このようなガラス基板を用 いることにより、磁気特性に優れ、かつ、アルカリマイ グレーションに起因する磁気ディスク特性の劣化のない 高品質の磁気ディスクを得ることができる。

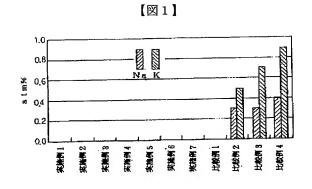
【図面の簡単な説明】

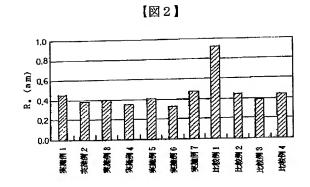
【図1】この発明の実施例および比較例の各ガラス基板 表面のアルカリイオン濃度を示す線図である。

【図2】この発明の実施例および比較例の各ガラス基板の表面粗さR。を示す線図である。

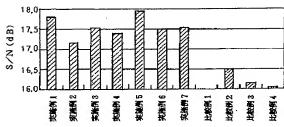
【図3】この発明の実施例および比較例の各磁気ディスクのS/N比を示す線図である。

【図4】この発明の実施例および比較例の各磁気ディスクのエラー数を示す線図である。

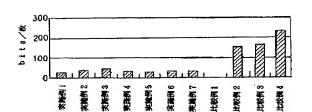








【図3】



東北西4

【図4】

フロントページの続き

(72)発明者 倉田 昇

神奈川県川崎市川崎区田辺新田1番1号 富士電機株式会社内

(72)発明者 皆澤 宏

神奈川県川崎市川崎区田辺新田1番1号 富士電機株式会社内

(72) 発明者 小野田 稔

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業株式会社内

美属的7 北数街

(72) 発明者 伊藤 健太

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業株式会社内

Fターム(参考) 4G059 AA09 AC30 BB12 BB15

5D006 CB04 DA03 FA09

5D112 AA02 AA24 BA03 BA09